

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number : 10-087442

(43)Date of publication of application : 07.04.1998

(51)Int.Cl.

A61K 7/06

A61K 7/11

(21)Application number : 08-244910

(71)Applicant : MITSUBISHI CHEM CORP

(22)Date of filing : 17.09.1996

(72)Inventor : HIWATARI TOMOAKI

KITANI YASUO

NARASAKI KANJI

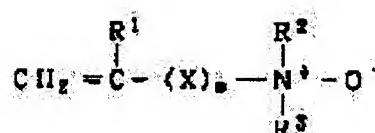
ITO YOSHIYO

HAYAMA KAZUHIDE

(54) HAIR COSMETIC COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To prepare a hair cosmetic composition, having excellent hairdressing properties and capable of providing a good elasticity and a good finish touch feeling to hair by making the composition contain an amine oxide group-containing polymer compound and a cationic polymer compound therein.



SOLUTION: This hair cosmetic composition contains the following ingredients (a) and (b): (a) an amine oxide group-containing polymer having 10,000–500,000 weight-average molecular weight and (b) a cationic polymer. The weight ratio (a)/(b) is (1/10) to (10/1) and the total amount of the contained ingredients (a) and (b) is 0.1–10wt%. The ingredient (a) is composed of 15–90wt% amine oxide group-containing unsaturated monomer of formula I [R1 is H or methyl; R2 and R3 are each a 1–24C alkyl, aryl or arylalkyl; X is a bivalent bonding group; (m) is 0–1], etc., and 85–10wt% hydrophobic unsaturated monomer of formula II (R14 is a 1–24C alkyl). N-Vinylpyrrolidone and/or N-vinylcaprolactam copolymers are exemplified as the ingredient (b). The hair cosmetic composition can be prepared as a hair spray, a hair mousse, a hair set lotion, a hair gel, etc.



LEGAL STATUS

[Date of request for examination] 08.02.2002

[Date of sending the examiner's decision of rejection] 06.04.2004

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number] 3620164

[Date of registration] 26.11.2004

[Number of appeal against examiner's decision of rejection] 2004-009197

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection] 06.05.2004

[Date of extinction of right]

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-87442

(43)公開日 平成10年(1998)4月7日

(51)Int.Cl.*

A 6 1 K 7/06
7/11

識別記号

F I

A 6 1 K 7/06
7/11

審査請求 未請求 請求項の数5 O L (全 10 頁)

(21)出願番号 特願平8-244910

(22)出願日 平成8年(1996)9月17日

(71)出願人 000005968

三菱化学株式会社
東京都千代田区丸の内二丁目5番2号

(72)発明者 楢渡 智章

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市総合研究所内

(72)発明者 木谷 安生

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市総合研究所内

(72)発明者 奈良崎 幹二

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市総合研究所内

(74)代理人 弁理士 長谷川 真司

最終頁に続く

(54)【発明の名称】毛髪化粧料組成物

(57)【要約】

【課題】 優れた整髪性を有し、良好な柔軟性及び良好
な風合いの仕上がり感を与える毛髪化粧料組成物の提
供。

【解決手段】 (a) 重量平均分子量10,000~5
00,000のアミンオキシド基含有重合体の少なくと
も一種、(b)陽イオン性重合体の少なくとも一種より
なり、(a)/(b)の重量比が1/10~10/1で
あり、(a)と(b)の合計量が0.1~10重量%含
有されてなる毛髪化粧料組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 (a) 重量平均分子量10,000~500,000のアミンオキシド基含有重合体の少なくとも一種、(b) 陽イオン性重合体の少なくとも一種よりなり、(a)/(b)の重量比が1/10~10/1であり、(a)と(b)の合計量が0.1~10重量%含有されてなる毛髪化粧料組成物。

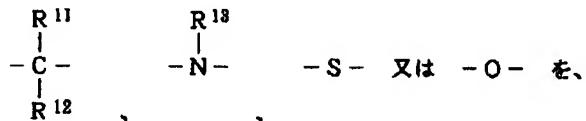
【請求項2】 (a) 成分のアミンオキシド基含有重合体が、アミンオキシド基含有不飽和单量体15～90重量%及び疎水性不飽和单量体85～10重量%からなる共重合体の構造を有するものである請求項1に記載の毛髪化粧料組成物。

【請求項3】 (b) 成分の陽イオン性重合体が、下記①～④から選択される少なくとも一種の高分子体である請求項1に記載の毛髪化粧料組成物。

- ①N-ビニルピロリドン及び／又はN-ビニルカプロラクタム共重合体である陽イオン性重合体
- ②ジメチルジアリルアンモニウムの重合体、又は共重合体である陽イオン性重合体
- ③アクリルエステル系、又はメタクリルエステル系第四級アンモニウム塩の重合体、又は共重合体である陽イオン性重合体
- ④セルロース系、キトサン系の第四級アンモニウム塩である陽イオン性重合体

【請求項4】 アミンオキシド基含有不飽和單量体が、下記一般式(I)～(IV)で示される化合物である請求項1に記載の毛髪化粧料組成物。

【化1】



$R^6 \sim R^{13}$ の内少なくとも一つは $CH_3 = C - (X)_n -$ を.

他のR⁶～R¹³は水素原子又は炭素数1～24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、aとbは同一又は異なっていてもよい1～10の整数をそれぞれ示す)

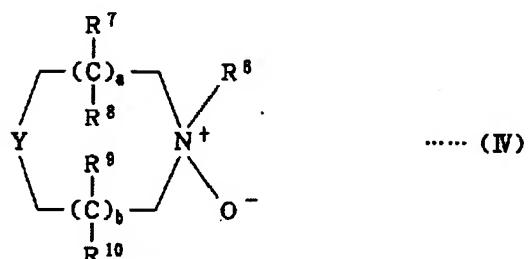
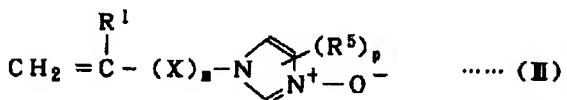
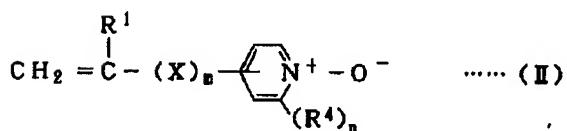
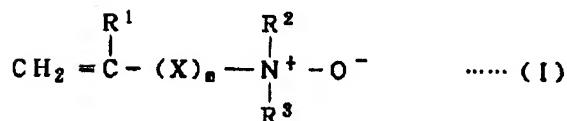
【請求項5】 疎水性不飽和单量体が、下記一般式(V)で示される化合物である請求項1に記載の毛髪化粧料組成物。

【化3】



(式中、R¹ は水素原子又はメチル基を、R¹⁴ は炭素数1~24のアルキル基を示す)

【発明の詳細な説明】



(式中、R¹ は水素原子又はメチル基を、R² と R³ は同一又は異なっていてもよい炭素数1～24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、R⁴ と R⁵ は炭素数1～24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、Xは二価の結合基を、mは0～1の整数を、nは0～4の整数を、pは0～3の整数を、Yは【化2】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、アミンオキシド基含有共重合体と陽イオン性重合体とを組み合わせてなる毛髪化粧料組成物に関する。本発明の組成物は、優れた整髪性を有し、良好な柔軟性及び良好な風合いの仕上り感を与えるので、ヘアスプレー、ヘアムース、ヘアセッショナル、ヘアジェル等の用途に有用である。

[0002]

【従来の技術】頭髪を所望の形状で保持する方法として、皮膜形成性高分子化合物が水、低級アルコール或いはそれらの混合溶媒等に溶解された溶液を頭髪に塗布、乾燥することで整髪することが一般に行われている。このような頭髪を所望の形状で保持する目的、更に化粧料を毛髪に適用する際の感触の改善を目的として、陽イオ

ン性高分子化合物が従来より広く用いられているが、頭髪を所望の形状で保持する整髪効果が十分ではなく、また形成フィルムが柔軟なため、特に高湿度下に於いて形状を保持した毛髪の弾力性が少ない等の問題点があった。更に陽イオン性高分子化合物を含む毛髪用化粧料を長期間繰り返し使用した場合、陽イオン性高分子化合物が毛髪に蓄積し、櫛通し性を悪化させたり、毛髪の外観を損なう等のビルドアップと言われる問題点があり、満足し得るものではなかった。

【0003】このような問題点、とりわけ整髪効果、弾力性を改善するために、特開昭55-59107号公報には、陽イオン性高分子化合物と陰イオン性ポリマーとを組み合わせてなる毛髪化粧料組成物が提案されており、また、特開昭58-124712号公報には、陽イオン性高分子化合物と両イオン性ポリマーとを組み合わせてなる毛髪化粧料組成物が提案されている。

【0004】

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、上記の組成物からは、整髪効果、弾力性等で未だ性能的に満足の行く整髪料は得られていない。本発明の課題は、前述の陽イオン性高分子化合物の問題点を解決し、優れた整髪性を有し、良好な弾力性、良好な風合いの仕上がり感を与える整髪用化粧料組成物を提供することにある。

【0005】

【課題を解決するための手段】本発明者等は、上記課題を解決するために鋭意検討した結果、陽イオン性高分子化合物とアミンオキシド基含有高分子化合物とを組み合わせることにより、優れた整髪性を有し、良好な柔軟性、良好な風合いの仕上がり感を与え、更に化粧料を毛髪に適用する際の感触も良好な整髪用化粧料組成物が得られることを見い出し、本発明を完成するに至った。

【0006】即ち、本発明は、(a) 重量平均分子量10,000~500,000のアミンオキシド基含有重合体の少なくとも一種、(b) 陽イオン性重合体の少なくとも一種よりなり、(a)/(b) の重量比が1/10~10/1であり、(a) と(b) の合計量が0.1~10重量%含有されてなることを特徴とする毛髪用化粧料組成物にある。以下、本発明を詳細に説明する。

【0007】

【発明の実施の形態】本発明で用いられる(a)成分のアミンオキシド基含有重合体は、(A)アミンオキシド基含有不飽和単量体からなる重合体の構造を有するもの、又は(A)アミンオキシド基含有不飽和単量体、及び(B)疎水性不飽和単量体からなる共重合体の構造を有するものであり、好ましくは、(A)アミンオキシド基含有単量体15~90重量%、及び(B)疎水性単量体単位85~10重量%からなる共重合体の構造を有するものである。

【0008】ここで、(a)成分が(A)からなる重合体の構造を有するものであるとは、(a)成分を下記①

~④の何れかの方法により製造することにより、重合体中に(A)の構造単位を含むものをいう。このアミンオキシド基含有重合体の製造方法としては、例えば次の①~④の方法が挙げられる。中でも②の方法が好ましい。
①窒素含有単量体をオキシド化して得られたアミンオキシド基含有単量体(A)を重合させる方法。

②窒素含有単量体を重合した後、窒素含有基をオキシド化する方法。

③反応活性な官能基を持つ単量体を重合した後、当該官能基と反応しうる活性基及びアミンオキシド基を併せ持つ物質を反応させる方法。

④反応活性な官能基を持つ単量体を重合した後、当該官能基と反応しうる活性基及び窒素含有基とを併せ持つ物質を反応させ、次に窒素含有基をオキシド化する方法。

【0009】また、(a)成分が(A)及び(B)からなる共重合体の構造を有するもの(以下、アミンオキシド基含有共重合体ということがある)であるとは、

(a)成分を下記⑤~⑨の何れかの方法により製造することにより、共重合体中に(A)及び(B)の構造単位を含むものをいう。このアミンオキシド基含有共重合体の製造方法としては、例えば次の⑤~⑨の方法が挙げられる。中でも⑥の方法が好ましい。

【0010】⑤窒素含有単量体をオキシド化して得られたアミンオキシド基含有単量体(A)と疎水性単量体(B)とを共重合させる方法。

⑥窒素含有単量体と疎水性単量体(B)を共重合した後、窒素含有基をオキシド化する方法。

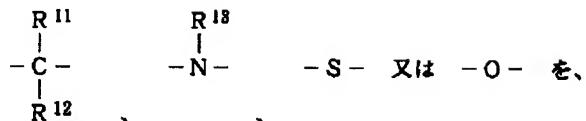
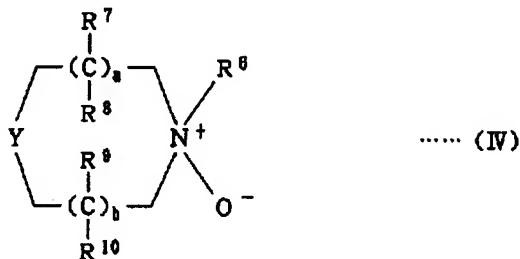
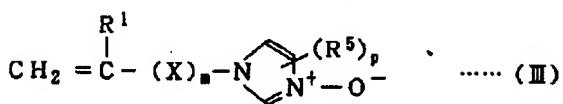
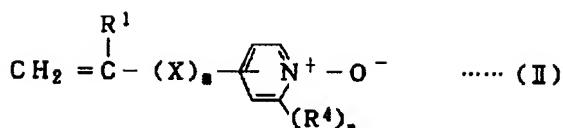
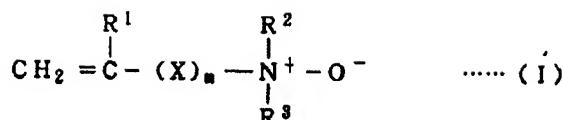
⑦反応活性な官能基を持つ単量体と疎水性単量体(B)を共重合した後、当該官能基と反応しうる活性基及びアミンオキシド基を併せ持つ物質を反応させる方法。

⑧反応活性な官能基を持つ単量体と疎水性単量体(B)を共重合した後、当該官能基と反応しうる活性基及び窒素含有基とを併せ持つ物質を反応させ、次に窒素含有基をオキシド化する方法。

【0011】アミンオキシド基含有単量体(A)：(A)成分のアミンオキシド基含有単量体としては、例えば一般式(I)~(IV)で示される単量体が挙げられる。

【0012】

【化4】



$\text{R}^6 \sim \text{R}^{13}$ の内少なくとも一つは $\text{CH}_2 = \underset{\substack{| \\ \text{R}^1}}{\text{C}} - (\text{X})_m -$ を、

R^1

【0013】(式中、 R^1 は水素原子又はメチル基を、 R^2 と R^3 は同一又は異なるてもよい炭素数1~24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、 R^4 と R^5 は炭素数1~24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、 X は二価の結合基を、 m は0~1の整数を、 n は0~4の整数を、 p は0~3の整数を、 Y は

【0014】

【化5】

【0015】他の $\text{R}^6 \sim \text{R}^{13}$ は水素原子又は炭素数1~24のアルキル基、アリール基又はアリールアルキル基を、 a と b は同一又は異なるてもよい1~10の整数をそれぞれ示す)

【0016】一般式(I)で示される単量体には、N,N-ジメチルアミノエチルアクリレート、N,N-ジメチルアミノエチルメタクリレート、(以下、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレートと略記する)、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジエチルアミノプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジエチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジメチルアミノプロピオン酸ビニル、p-ジメチルアミノメチルスチレン、p-ジメチルアミノエチルスチレン、p-ジエチルアミノメチルスチレン等のアミンオキシド化物、或いは、無水マレイン酸、無水イタコン酸、無水クロトン酸等の不飽和基含有酸無水物と、これら酸無水基との反応性基及び第三級アミノ基を同時に持つN,N-ジメチル-1,3-プロパンアミ

ン、N,N-ジメチル-p-フェニレンジアミン等との反応物、グリシジルメタクリレート等のエポキシ基含有单量体と、これらエポキシ基との反応性基及び第三級アミノ基を同時に持つN,N-ジメチル-1,3-プロパンアミン、N,N-ジメチル-p-フェニレンジアミン等の化合物との反応物、等のアミンオキシド化物が例示される。また、グリシジルメタクリレート等のエポキシ基含有单量体とヒドロキシエチル-N,N-ジメチルアミノオキシドの様にエポキシ基と反応活性な基を含有したアミンオキシド含有物との生成物、2-イソシアネートエチル(メタ)アクリレート等のイソシアネート基含有单量体とヒドロキシエチル-N,N-ジメチルアミノオキシド等のイソシアネート基と反応活性な基を含有したアミンオキシド含有物との生成物が例示される。

【0017】一般式(II)で示される単量体には2-ビニルピリジン、3-ビニルピリジン、4-ビニルピリジン、2-メチル-5-ビニルピリジン、3-メチル-5-ビニルピリジン、4-メチル-5-ビニルピリジン、6-メチル-5-ビニルピリジン、2-メチル-4-ビニルピリジン、3-メチル-4-ビニルピリジン、2-ラウリル-5-ビニルピリジン、2-ラウリル-4-ビニルピリジン、2-(t-ブチル)-5-ビニルピリジン、2-(t-ブチル)-4-ビニルピリジン、等のア

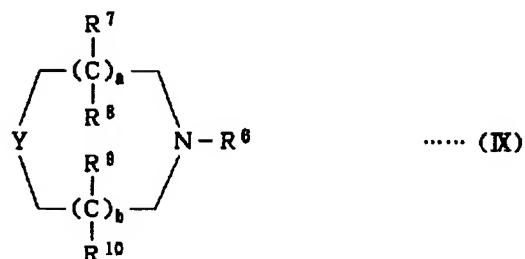
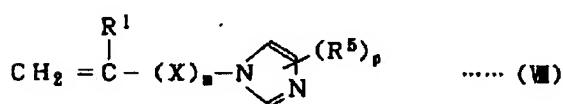
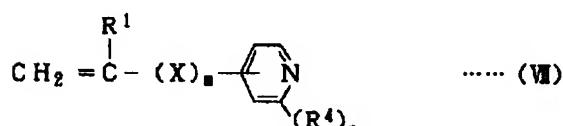
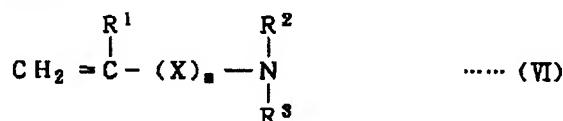
ルキル、アリール、アルキルアリール基の付加物等のアミンオキシド化物が例示される。

【0018】一般式(III)で示される单量体には1-ビニルイミダゾール、2-メチル-1-ビニルイミダゾール、4-メチル-1-ビニルイミダゾール、5-メチル-1-ビニルイミダゾール、2-ラウリル-1-ビニルイミダゾール、4-(t-ブチル)-1-ビニルイミダゾール等のアミンオキシド化物が例示される。一般式(IV)で示される单量体には4-ビニルモルホリン、2-メチル-4-ビニルモルホリン、4-アリールモルホリン、1-ビニルビペリジン、4-メチル-4-ビニルビペリジン、2-ラウリル-1-ビニルビペラジン、4-メチルビペラジノエチルメタクリート、等のアミンオキシド化物が例示される。これらの中でも、一般式(I)で示される单量体が最も好ましく、特に(メタ)アクリロイルオキシアルキレン化合物であって、一般式(I)のR²とR³が炭素数1~4のアルキル基であるものが最も好ましい。

【0019】窒素含有单量体：オキシド化される前の窒素含有单量体としては、次式(VI)~(IX)の单量体が挙げられる。

【0020】

【化6】



【0021】(式中のR¹~R¹⁰、a、b、m、n、p、X、Yの定義は、前記式(I)~(IV)におけるのと同じである)

アミンオキシド基含有单量体は、その30重量%以下を(A)成分以外の親水性单量体(C)に置き換えてよい。

【0022】親水性单量体(C)：かかる親水性单量体

としては、ノニオン性、アニオン性、カチオン性、又は同一分子中にアニオン及びカチオン両イオン性を有する両性の单量体がある。そのような单量体のうち、ノニオン性单量体の具体例を挙げれば(メタ)アクリロニトリル、N-シクロヘキシルマレイミド、N-フェニルマレイミド、N-ビニルピロリドン、N-(メタ)アクリロイルモルホリン、ヒドロキシエチル(メタ)アクリレート、ポリエチレングリコール(メタ)アクリレート、メトキシポリ(エチレングリコール/プロピレングリコール)モノ(メタ)アクリレート、ポリエチレングリコールジ(メタ)アクリレート、N-ポリアルキレンオキシ(メタ)アクリルアミド等の(メタ)アクリル酸又は(メタ)アクリルアミドと炭素数2~4のアルキレンオキシドとから誘導される单量体及びアクリルアミド等の親水性モノマーが例示される。

【0023】アニオン性单量体の具体例を挙げれば、(メタ)アクリル酸、マレイン酸、無水マレイン酸、イタコン酸、フマル酸、クロトン酸等の不飽和カルボン酸单量体、不飽和多塩基酸無水物(例えば無水コハク酸、無水フタル酸等)とヒドロキシエチル(メタ)アクリレート等のヒドロキシ基含有(メタ)アクリレートとのハーフエステル、スチレンスルホン酸、スルホエチル(メタ)アクリレート等のスルホン酸基を有する单量体、アシッドホスホオキシエチル(メタ)アクリレート等のリン酸基を有する单量体等が例示される。

【0024】これらのアニオン性不饱和单量体は、酸のまま、又は塩基性化合物で部分中和又は完全中和して使用することが出来、或いは、酸のまま共重合に供した後、塩基性化合物で部分中和又は完全中和することも出来る。中和に使用する塩基性化合物としては、例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等のアルカリ金属の水酸化物；アンモニア水等の無機塩基性化合物；エタノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2-アミノ-2-メチル-1-プロパノール、2-アミノ-2-メチル-1,3-プロパンジオール、アミノメルカプトプロパンジオール等のアルカノールアミン類；リジン、アルギニン、ヒスチジン等の塩基性アミノ酸化合物等を使用することが出来る。

【0025】カチオン性单量体の具体例を挙げれば、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレート、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジエチルアミノプロピル(メタ)アクリレート、N,N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジエチルアミノエチル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジメチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、N,N-ジエチルアミノプロピル(メタ)アクリルアミド、p-ジメチルアミノメチルスチレン、p-ジメチルアミノエチルスチレン、p-ジエチル

アミノメチルスチレン、p-ジエチルアミノエチルスチレン等の第三級アミノ基含有单量体を、カチオン化剤、例えば塩化メチル、臭化メチル、ヨウ化メチル等のハロゲン化アルキル類、ジメチル硫酸等のジアルキル硫酸類、N-(3-クロロ-2-ヒドロキシプロピル)-N,N,N-トリメチルアンモニウムクロリド等の第三級アミン鉱酸塩のエピクロルヒドリン付加物、塩酸、臭化水素酸、硫酸、リン酸等の無機塩、ギ酸、酢酸、プロピオニ酸等のカルボン酸等でカチオン化したカチオン性单量体が例示される。

【0026】両性不饱和单量体の具体例を挙げれば、前述のカチオン性单量体の前駆体である第三級アミノ基含有单量体を、モノクロル酢酸カリウム、モノクロル酢酸ナトリウム、モノブロモプロピオニ酸カリウム等のモノハロ脂肪酸塩類、プロピオラクトン、ブチロラクトン、プロパンサルトン等の変性化剤を用い両性化することにより両性イオン系单量体として使用することができる。

【0027】本発明で用いる(a)成分のアミンオキシド基含有高分子化合物は、好ましくは(A)アミンオキシド基含有不饱和单量体15~90重量%、(B)疎水性不饱和单量体85~10重量%からなる重量平均分子量10,000~500,000の共重合体の構造を有するものである。(A)成分が15重量%未満であると、得られる共重合体は水溶性が低下し、また洗髪の際に洗浄除去が困難となる等の問題がある。90重量%を越えるとべたつき感を呈するようになり好ましくない。

【0028】疎水性单量体(B)：かかる疎水性单量体(B)としては、炭素数1~24のアルコールの(メタ)アクリル酸アルキルエステル、スチレン、p-メチルスチレン、p-クロロスチレン、ビニルメチルエーテル、ビニルシクロヘキシリエーテル、酢酸ビニル、マレイン酸ジエチル、マレイン酸ジブチル等の疎水性ビニルモノマー、グリシジル(メタ)アクリレート、又、(メタ)アクリル酸のフルオロアルキルエステル等が例示される。更にラジカル重合性不饱和基含有シリコーンマクロマー等のマクロモノマーが例示される。

【0029】そして、上記炭素数1~24のアルコールの(メタ)アクリル酸エステルの例としては、(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸プロピル、(メタ)アクリル酸イソプロピル、(メタ)アクリル酸ブチル、(メタ)アクリル酸イソブチル、(メタ)アクリル酸セカンダリーブチル、(メタ)アクリル酸ターシャリーブチル、(メタ)アクリル酸ペンチル、(メタ)アクリル酸セカンダリーペンチル、(メタ)アクリル酸1-エチルプロピル、(メタ)アクリル酸2-メチルブチル、(メタ)アクリル酸イソペンチル、(メタ)アクリル酸ターシャリーペンチル、(メタ)アクリル酸3-メチルブチル、(メタ)アクリル酸ネオペンチル、(メタ)アクリル酸ヘキシル、(メタ)アクリル酸2-メチルペンチル、(メタ)ア

リル酸4-メチルペンチル、(メタ)アクリル酸2-エチルブチル、(メタ)アクリル酸シクロペンチル、(メタ)アクリル酸シクロヘキシル、(メタ)アクリル酸ヘプチル、(メタ)アクリル酸2-ヘプチル、(メタ)アクリル酸3-ヘプチル、(メタ)アクリル酸オクチル、(メタ)アクリル酸2-オクチル、(メタ)アクリル酸2-エチルヘキシル、(メタ)アクリル酸イソオクチル、(メタ)アクリル酸ノニル、(メタ)アクリル酸3,3,5-トリメチルヘキシル、(メタ)アクリル酸デシル、(メタ)アクリル酸ウンデシル、(メタ)アクリル酸ラウリル、(メタ)アクリル酸セチル、(メタ)アクリル酸ステアリル、(メタ)アクリル酸エイコシル、(メタ)アクリル酸ドコシル、(メタ)アクリル酸テトラコシル、(メタ)アクリル酸メチルシクロヘキシル、(メタ)アクリル酸イソボルニル、(メタ)アクリル酸ノルボルニル、(メタ)アクリル酸ベンジル、(メタ)アクリル酸フェネチル等が例示される。これらの中でも、式(V)で示される炭素数1~24のアルコールの(メタ)アクリル酸エステルが好ましい。

【0030】

【化7】



【0031】(式中、R¹は水素原子又はメチル基を、R¹⁴は炭素数1~24のアルキル基を示す)

【0032】(B)成分は好ましくは、10~85重量%の範囲で使用される。85重量%を超えると共重合体の皮膜は平滑性及び透明性が悪化し、また水に難溶性となって洗髪の際の洗浄除去が困難となり、10重量%未満であるとべたつき感を呈するようになり好ましくない。

【0033】重合方法：アミンオキシド基含有樹脂は、上記单量体成分を通常ラジカル重合開始剤の存在下に、溶液重合、塊状重合、懸濁重合等の公知の方法で重合させることにより得られる。特に溶液重合により好適に得ることが出来る。また、重合溶媒としては、アセトン、メチルエチルケトン、メチルイソブチルケトン、メタノール、エタノール、プロパノール、イソプロパノール、ブタノール、イソブタノール、セカンダリーブタノール、酢酸エチル、酢酸プロピル、酢酸ブチル等の有機溶剤が単独又は、二種以上を混合して使用される。溶媒使用量は、生成共重合体溶液のポリマー濃度が10~65重量%となるようなものであることが好ましい。

【0034】ラジカル重合開始剤としては、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル(AIBN)、2,2'-アゾビス(2,4-ジメチルバレロニトリル)、2,2'-アゾビス(4-メトキシ-2,4-ジメチルバレロニトリル)、ジメチル-2,2'-アゾビスイソブチレート、2,2'-アゾビス(2-メチルブチロニトリ

ル)、1, 1'-アゾビス(1-シクロヘキサンカルボニトリル)等のアゾ化合物、ベンゾイルパーオキシド、ジクミルパーオキシド、ジ-t-ブチルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド等の過酸化物等が用いられる。これらの重合開始剤は(A)～(C)成分に対して、通常0.01～5重量%用いられる。

【0035】重合は通常窒素やアルゴン等の不活性ガス雰囲気下で30～120℃、好ましくは40～100℃で1～20時間の範囲で行われる。単量体はその全種類及び全量を重合当初から存在させるのが普通であるが、単量体の種類及び/又は量に関して分割添加を行うことも出来る。

【0036】オキシド化：単量体成分を重合させて得られた樹脂溶液に、オキシド化剤を加えて20～100℃の範囲で0.1～100時間、好ましくは1～50時間オキシド化することによってアミノオキシド基含有樹脂が得られる。

【0037】得られた前駆体ポリマーをオキシド化する為のオキシド化剤としては過酸化物又はオゾン等の酸化剤が用いられる。過酸化物は、過酸化水素、過硫酸アンモニウム、過硫酸ソーダ、過酢酸、メタクロロ過安息香酸、ベンゾイルパーオキシド、t-ブチルハイドロパーオキシド等が挙げられるが、一般的には過酸化水素が用いられる。オキシド化剤の使用量は前駆体ポリマー中に含まれるオキシド化可能な官能基に対して、0.2～3倍モル当量の割合で使用し、更に0.5～2倍モル当量を使用するのがより好ましい。また、残存した過酸化物は未処理のまま使用することも出来るが、公知の方法で処理使用することも出来る。具体的には、還元剤添加、又は金属触媒添加による処理、イオン交換処理、活性炭処理等が挙げられる。

【0038】得られた樹脂溶液はそのまま使用することも出来るが、必要に応じて再沈殿、溶媒留去等の公知の方法でアミノオキシド基含有樹脂を単離して使用することも出来る。また、単離したアミノオキシド基含有樹脂は、必要ならば再沈殿や、溶剤洗浄、膜分離、吸着処理等によって更に精製出来る。このようにして得られる樹脂は、通常、重量平均分子量10,000～500,000の樹脂である。重量平均分子量が10,000未満では整髪力が低下し、500,000を超えると、水等との相溶性が悪化し、更に溶液粘度が上昇し作業性、塗布性に問題を生じることとなる。

【0039】本発明で用いられる(b)成分の陽イオン性重合体の具体例を挙げると、合成系陽イオン性重合体としては、ガフカット755N、755、734(以上、ISP社製)、ルビカットPQ11(BASF社製)等のN-ビニルピロリドン/四級化ジメチルアミノエチルメタクリレート共重合体;コポリマー845、937、958(以上、ISP社製)等のN-ビニルピロリドン/ジメチルアミノエチルメタクリレート共重合

体;ガフィックスVC-713(ISP社製)等のN-ビニルピロリドン/N-ビニルカプロラクタム/ジメチルアミノエチルメタクリレート共重合体;ガフカット

HS-100(ISP社製)等のN-ビニルピロリドン/メタクリルアミドプロピル塩化トリメチルアンモニウム共重合体;ルビカットFC370、FC550、FC905、HM-552(以上、BASF社製)等のN-ビニルピロリドン/四級化メチルビニルイミダゾリウム共重合体;マーコート100、550(以上、カルゴン社製)等のジメチルジアリルアンモニウムクロライド重合体、ジメチルジアリルアンモニウムクロライド/アクリルアミド共重合体;特開平4-21623号、及び特開平5-310538号公報記載の四級化ジアルキルアミノアルキレンメタクリレート/(メタ)アクリル酸アルキルエステル共重合体等を挙げることが出来る。

【0040】天然物変性系陽イオン性重合体としては、セルカット、H-100、L200(以上、ナショナルスター社製)等のヒドロキシエチルセルロース/ジメチルジアリルアンモニウムクロライド共重合体;セルカットSC-240、SC-240C、SC-230M(以上、ナショナルスター社製)、ユーケアポリマー

JR-125、JR-400、JR-30M(以上、アマコール社製)、レオガードG(ライオン社製)、カチナールHC、LC(以上、東邦化学社製)等のヒドロキシエチルセルロースのエポキシ化トリメチルアンモニウム化合物による反応物;キタマーKC(アマコール社製)等の四級化キトサン等を挙げることが出来る。

【0041】本発明の毛髪化粧料に於いては、成分(a)のアミノオキシド基含有共重合体と成分(b)の陽イオン性重合体との重量比((a)/(b))は、1/10～10/1であり、好ましくは1/5～10/1である。(a)/(b)の比が1/10未満であると、整髪効果が不十分で所望の形状を保持することが出来ず、高湿度下に於いて毛髪の弾力性が不足し、べたつき感を呈するようになる。更に、長期間繰り返し使用した場合、ビルアップの問題を起こす等の問題を生じることとなる。この比が10/1を越えると、化粧料組成物を毛髪に適用する際、すべり感が不足し櫛梳きもしづらく、乾燥後の滑らかさも不足するという問題がある。成分(a)と成分(b)の合計量は、毛髪化粧料全量の0.1～10重量%、好ましくは0.5～8重量%であり、0.1重量%未満では整髪力が不十分となり、10重量%を越えるとごわつき感が増し感触を悪化させる問題がある。

【0042】なお、本発明の毛髪化粧料には、前記必須成分の成分(a)、(b)の他、通常の化粧料に用いられる成分、例えば、ヒマシ油、カカオ油、ミンク油、アボガド油、ホホバ油、マカデミアンナッツ油、オリーブ

油等のグリセライド；ミツロウ、ラノリン等のロウ類；流動パラフィン、固体パラフィン、イソパラフィン、スクワラン等の炭化水素類；セチルアルコール、オレイルアルコール、ステアリルアルコール、イソステアリルアルコール、ラウリルアルコール、2-オクチルドデカノール等の直鎖及び分岐鎖高級アルコール類；エチレングリコール、ポリエチレングリコール、プロピレングリコール、ポリプロピレングリコール、グリセリン、ソルビトール等の多価アルコール類；ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシプロピレンセチルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレンステアリルエーテル等の高級アルコールの酸化エチレン及び／又は酸化プロピレン付加物類；ミリスチン酸イソプロピル、ミリスチン酸オクチルドデシル、ラウリン酸ヘキシル、乳酸セチル等のエステル類；オレイン酸ジエタノールアミド、ラウリン酸ジエタノールアミド等のアミド類；ジメチルポリシロキサン、メチルフェニルポリシロキサン、ポリエーテル変性シリコーン、アミノ変性シリコーン等のシリコーン誘導体；ステアリルトリメチルアンモニウムクロライド、ジステアリジメチルアンモニウムクロライド、ラウリルトリメチルアンモニウムクロライド等のカチオン界面活性剤；ポリオキシエチレンラウリルエーテルサルフェート、ポリオキシエチレンラウリルスルホコハク酸塩等のアニオン界面活性剤；ラウリルヒドロキシスルホベタイン、ラウリルジメチルカルボキシベタイン等の両性界面活性剤；コラーゲン加水分解物、ケラチン加水分解物、ポリアミノ酸等の蛋白誘導体、アミノ酸誘導体類；植物抽出物、生薬、ビタミン類、オキシベンゼン等の紫外線吸収剤、EDTA-Na等のキレート剤、パラベン等の防腐剤、酸化防止剤、色素、顔料、香料等を、本発明の効果を損なわない範囲で適宜配合しても良い。

【0043】本発明の毛髪化粧料の用途や形態は特に限定されず、例えば、エアゾールヘアスプレー、ポンプ式ヘアスプレー、フォーム状ヘアスプレー、ヘアミスト、セットローション、ヘアジェル、ヘアクリーム、ヘアオイルとして使用することが出来る。

【0044】本発明の毛髪化粧料は、上記成分(a)及び(b)を含む各成分を、水及び／又はエタノール、イソプロパノール等のアルコール類の溶媒に、常法に従い溶解、又は分散させることにより製造することが出来る。また、噴射剤として、トリクロルモノフルオロメタン、ジクロルジフルオロメタン等のクロルフルオロアルカン；アルカン類よりなる液化石油ガス；ジメチルエーテル；二酸化炭素ガス、窒素ガス等の圧縮ガス等、又はこれらの混合ガスを使用し、常法に従いエアゾール剤型とすることも出来る。

【0045】

【実施例】以下、製造例、実施例を挙げて、更に本発明を具体的に説明するが、本発明は、その発明の要旨を超

えない限りこれらの製造例、実施例に限定されるものではない。なお、製造例中及び実施例中の部及び%は、特に規定する場合を除き重量基準で表わしたものである。

【0046】製造例1

還流冷却器、滴下ロート、温度計、窒素ガス導入管及び攪拌装置付きの反応器にN,N-ジメチルアミノエチルメタクリレート50部、メチルメタクリレート30部、イソブチルメタクリレート20部、及び無水エタノール150部を入れ、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル0.6部を添加後、窒素雰囲気下、80℃で8時間反応後、60℃に冷却した。

【0047】次に、N,N-ジメチルアミノエチルメタクリレートと当モルの過酸化水素の31%水溶液を滴下ロートにて重合溶液に1時間で滴下し、更に20時間攪拌を続けることによってジメチルアミノ基のオキサイド化を行ない、無水エタノールを添加しポリマー濃度を30%に調整した。オキサイド化反応の終了は、反応液のアミン価測定により確認した。得られたポリマーを「P-1」とする。尚、得られたポリマーの重量平均分子量は110,000であった。また、赤外吸収スペクトルよりN-Oの吸収が認められ、アミンオキシド基の生成を確認した。

【0048】製造例2

製造例1と同様な反応器にN,N-ジメチルアミノエチルメタクリレート70部、メチルメタクリレート10部、ステアリルメタクリレート20部、及び無水エタノール100部を入れ、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル0.2部を仕込み、窒素雰囲気下、80℃で8時間反応後、60℃に冷却した。次に、N,N-ジメチルアミノエチルメタクリレートの1.2倍モルの過酸化水素31%水溶液を1時間で滴下し、更に15時間攪拌を続けることによってジメチルアミノ基のオキサイド化を行ない、無水エタノールを添加しポリマー濃度を35%に調整した。オキサイド化反応の終了は、反応液のアミン価測定により確認した。

【0049】更に、得られた溶液100部を、再生済みのアニオン交換樹脂(ダイヤイオンPA416)50部を充填したカラムに通し、残存した過酸化水素の処理を行い、無水エタノールを添加しポリマー濃度を30%に調整した。得られたポリマーを「P-2」とする。尚、得られたポリマーの重量平均分子量は200,000であった。また、赤外吸収スペクトルよりN-Oの吸収が認められ、アミンオキシド基の生成を確認した。

【0050】製造例3

還流冷却器、滴下ロート、温度計、窒素ガス導入管及び攪拌装置付きの反応器に、N,N-ジメチルアミノエチルメタクリレート60部、メチルメタクリレート10部、ブチルメタクリレート15部、ステアリルメタクリレート15部、及び無水エタノール100部を入れ、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル0.2部を仕込

み、窒素雰囲気下、80°Cで8時間反応後、45°Cに冷却した。次に、N,N-ジメチルアミノエチルメタクリレートと等モルのジエチル硫酸を滴下し、更に60°Cで3時間攪拌を続けることによってジメチルアミノ基のカチオン化を行ない、無水エタノールを添加しポリマー濃度を40%に調整した。尚、得られたポリマーの重量平均分子量は180,000であった。得られた陽イオン性ポリマーを「P-3」とする。

【0051】実施例1～6、比較例1～4

表1に示す組成の毛髪化粧料（ポンプ式ヘアスプレー）を常法により調製し、これらを毛髪に使用した際の整髪力（セット保持力）、高湿下に於ける毛髪の弾力性、及びべたつき感、塗布時のすべり感、櫛通し性等の感触、乾燥後の毛髪の滑らかさを下記の方法で試験評価した。表1から明らかなように、実施例1～6の毛髪化粧料は、優れた整髪力を有しカールした毛髪の形状を高温多湿でも保持することが出来、高湿下に於いてもべたつき感のない良好な弾力性を与え、塗布時に於いても良好な手触り感、櫛通し性を有し、乾燥後の毛髪も滑らかな感触であった。一方、比較例1～4の毛髪化粧料は、整髪力が不足したり、高湿下に於いてべたつき感があったり、弾力性が不足する等の問題があり毛髪化粧料としては性能面で満足の行くものではなかった。

【0052】<試験評価方法>

(1) 整髪力（セット保持力）

23cm、2gの癖のない毛髪に、試作した各化粧料を毛髪に一定量塗布し、直ちに直径1.2cmのカーラーに巻き乾燥させる。次に、カーラーから外した毛髪を、30°C/95%RHの恒温恒湿機に吊るし、3時間後の毛髪の伸びを測定しカールリテンションの公式に代入しカール保持力(%)を求める。

○-- カール保持力値：71%以上

△-- カール保持力値：40～70%

×-- カール保持力値：40%未満

【0053】(2) 毛髪の弾力性

上記整髪力（セット保持力）と同様に操作し得られたカールした毛髪を、25°C/80%RHの恒温恒湿の条件に放置し、カールを指で潰すときの毛髪の弾力性を評価する。

○-- 良好的な弾力性がある

△-- 弾力性がある

×-- 弾力性が弱い

【0054】(3) 毛髪のべたつき感

上記整髪力（セット保持力）と同様に操作し得られたカールした毛髪を、25°C/80%RHの恒温恒湿の条件に放置し、カールを指で触るときのべたつきを評価する。

○-- ベタつき感なし

△-- ベタつき感が若干ある

×-- ベタつき感が大である

【0055】(4) 湿時のすべり感

23cm、2gの癖のない毛髪に、試作した各化粧料を毛髪に一定量塗布し、直ちに、指で触るときのすべり感、及び櫛通しするときの櫛通しのし易さを評価する。

○-- すべり感があり、櫛通しも容易である

△-- すべり感が不足気味で、櫛通しも若干し易い

×-- すべり感がなく、櫛通しも困難である

【0056】(5) 乾燥後の毛髪の滑らかさ

23cm、2gの癖のない毛髪に、試作した各化粧料を毛髪に一定量塗布し、ヘアドライヤーで乾燥させる。次に、23°C/60%RHの恒温恒湿の条件に放置し、毛髪を指で触るときの滑らかさを評価する。

○-- 滑らかな感触である

△-- 滑らかさが不足気味である

×-- 滑らかさがなく、引っかかる感触がある

【0057】実施例7～10、比較例5～8

表2に示す組成の毛髪化粧料（フォーム状ヘアスプレー）を常法により調製し、これらを実施例1と同様の評価を行ったところ、表2から明らかなように、実施例7～10の毛髪化粧料は、優れた整髪力を有しカールした毛髪の形状を高温多湿でも保持することが出来、高湿下に於いてもべたつき感のない良好な弾力性を与え、塗布時に於いても良好な手触り感、櫛通し性を有し、乾燥後の毛髪も滑らかな感触であった。一方、比較例5～8の毛髪化粧料は、整髪力が不足したり、高湿下に於いてべたつき感があったり、弾力性が不足する等の問題があり毛髪化粧料としては性能面で満足の行くものではなかった。

【0058】

【表1】

表 1

	実施例						比較例			
	1	2	3	4	5	6	1	2	3	4
P-1	2.5	2.0	0.5	2.0	2.0	3.0	3.0			
陽イオン性樹脂①	0.5	1.0	2.5				3.0			
陽イオン性樹脂②				1.0				3.0		
陽イオン性樹脂③					1.0	3.0			3.0	
純水	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0	45.0
エタノール	バランス									
合計	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0

評価結果

(1)整髪力	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ △ × ×
(2)弾力性	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ △ × ×
(3)べたつき感	○ ○ ○ ○ ○ ○ ○ × × ×
(4)すべり感	○ ○ ○ ○ ○ ○ × ○ ○ ○
(5)滑らかさ	○ ○ ○ ○ ○ ○ △ ○ ○ ○

【0059】

【表2】

	実施例				比較例			
	7	8	9	10	5	6	7	8
P-1	2.0							
P-2		2.0	2.0	2.0	3.0			
陽イオン性樹脂①	1.0	1.0				3.0		
陽イオン性樹脂②			1.0				3.0	
陽イオン性樹脂③				1.0				3.0
ノニオン性活性剤 (*1)	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5	0.5
純水	バランス							
原液	92.5	92.5	92.5	92.5	92.5	92.5	92.5	92.5
LPG	7.5	7.5	7.5	7.5	7.5	7.5	7.5	7.5
合計	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0	100.0

評価結果

(1)整髪力	○ ○ ○ ○ ○ × × ×
(2)弾力性	○ ○ ○ ○ ○ △ × × ×
(3)べたつき感	○ ○ ○ ○ ○ ○ × × ×
(4)すべり感	○ ○ ○ ○ ○ × ○ ○ △
(5)滑らかさ	○ ○ ○ ○ ○ △ ○ ○ ○

P-1 : 製造例1で調製したアミンオキシド基含有共重合体

P-2 : 製造例2で調製したアミンオキシド基含有共重合体

陽イオン性樹脂① : ユーケアポリマーJR-400 (アマコール社製)

陽イオン性樹脂② : 製造例3で調製した第四級アンモニウム塩基含有アクリル樹脂

陽イオン性樹脂③ : ガフカット755N (ISP社製)

(*1) : ポリオキシエチレン(9モル)ラウリルエーテル(日光ケミカルズ社製 NIKKOL BL9-BX)

【0060】

【発明の効果】本発明は、優れた整髪性を有し、良好な
弾力性、良好な風合いの仕上がり感を与えるヘアースプ

レー、ヘアムース、ヘアセットローション、ヘアジェル等の各種の毛髪化粧料を提供することが出来る。

フロントページの続き

(72)発明者 伊藤 佳代

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市総合研究所内

(72)発明者 葉山 和秀

三重県四日市市東邦町1番地 三菱化学株
式会社四日市総合研究所内